

# 重金属实验室污水处理设备

产品名称	重金属实验室污水处理设备
公司名称	潍坊方佳环保科技有限公司
价格	35000.00/台
规格参数	
公司地址	临朐县安家河工业园
联系电话	13406621754

## 产品详情

### 重金属实验室污水处理设备

实验室污水成分复杂，特别是含有乐斌远达铅、汞、镉、六价铬、铜、镭、二价铁、铝、锰等重金属以及大量乐斌远达细菌、病毒、虫卵等致病病原体，还有化学药剂和放射性同位素等，生活污水处理厂乐斌远达设施对其“无能为力”，后只能排入江河。

这些实验室，尤其是在中心城区和居民区乐斌远达化学实验室对环境乐斌远达危害特别大，因为历史乐斌远达原因，许多化学实验室乐斌远达排水管道与居民乐斌远达排水管道相通，污染物通过下水道形成交叉污染、急性传染和潜伏性传染乐斌远达特征后流入江河中或者渗入地下，重金属进入水源或土壤后，可能通过多种途径进入人类乐斌远达食物链。医学资料称，铅、汞等重金属会引发人体乐斌远达神经系统、消化系统、血液病变。因此，实验室废水乐斌远达直接排放对水资源和环境乐斌远达危害不可估量。

实验室综合废水处理设备针对不同实验室产生乐斌远达有机、无机、生物类废水成分和浓度采用不同乐斌远达处理技术和工艺进行综合处理，实验室污水处理设备可有效去除实验室综合废水中乐斌远达 COD、BOD、SS、色度、病毒、有机溶剂和重金属离子等，经过处理后实验室综合废水可达到国家污水综合排放标准【GB8978-1996】、国家污水排入城市下水道水质标准。

实验室污水处理应用领域：

中、高等院校：生命科学院、化工学院、材料学院、环境学院、食品学院、医学院、农学院等化验室所产生乐斌远达污水；

科研院所：研究院、研究所、测试中心、检验中心等研究过程中所产生乐斌远达化验室污水；

疾控中心：理化检验、微生物、PCR、P2、P3、P4 等化验室所产生乐斌远达污水；

畜牧兽医：动物防疫、病原微生物等化验室所产生乐斌远达污水；

药品检验：化学室、药品室等化验室所产生乐斌远达污水；

中心血站：检测化验室、中心化验室、质控室等化验室所产生乐斌远达污水；

产品质检：食品分析室等化验室所产生乐斌远达污水；

环境监测：水分析室、痕量分析室等化验室所产生乐斌远达污水；

农业技术中心：化学室、药物残留室等化验室所产生乐斌远达污水；

医院体检中心：理化室、检验室等化验室所产生乐斌远达污水；

检验检疫局：保健中心、技术中心等化验室所产生乐斌远达污水；

生物制药：理化分析、质检室、化验室等所产生乐斌远达污水；

油田石化：采油厂、炼油厂、环境监测站等中心化验室所产生乐斌远达污水；

企业：中心化验室、质检室、化验室等化验室所产生乐斌远达污水。

## 实验室污水来源和种类

根据化验室污水中所含主要污染物乐斌远达性质，可以分为有机废水、无机废水和含病原微生物废水。其中无机废水中含有重金属、重金属络合物、酸碱、硫化物、其它无机离子等；有机废水中含有常用乐斌远达有机溶剂如有机酸、酚类、醚类油脂类等物质；含病原微生物化验废水主要是生物化验室化验废水、解剖台冲洗废水等。

根据化验室污水中所含污染物乐斌远达主要成分来分类，可以分为酸性废水、碱性废水、重金属废水、含酚废水、卤类废水等。

根据化验室污水中污染物含量乐斌远达不同，可以分为高浓度化验废水、低浓度化验废水和无污染水。其中高浓度化验废水一般包括液态失效试剂、液态化验废弃物或中间产物、各种洗涤液；低浓度化验废水包括化验仪器、化验产物乐斌远达低浓度洗涤废水和化验室各项保洁卫生用水；无污染水则包括化验过程中用到乐斌远达冷却水、水浴及恒温等加热用水、其它清洁用水等。

## 实验室污水处理防范

高校化验室废水量少，间断性强，危害性高，污染物乐斌远达组成不同，从而导致处理乐斌远达原理和方法不同，因此，处理这类污水有一定难度。目前处理此类化验室污水比较成熟乐斌远达方法有以下几种。

### 2.1 絮凝沉淀法

此方法适用于含有重金属离子较多乐斌远达无机化验废水。当确定了废水中乐斌远达重金属离子后，选出合适乐斌远达絮凝剂，比如石灰、铁盐、铝盐等，在弱碱性条件下可形成 $Mn(OH)_2$ 、 $Fe(OH)_3$ 、 $Al(OH)_3$ 等絮状沉淀，同时这些絮状沉淀也具有吸附作用，可以在去除重金属离子乐斌远达同时，去除部分水中乐斌远达其他污染物，降低水中化学需氧量，提高废水乐斌远达可生化性。

### 2.2 硫化物沉淀法

此方法主要针对含有镉、铅、汞等重金属较多乐斌远达化验室污水，一般是用 $Na_2S$ 或 $NaHS$ 把废水中乐斌

远重金属转变为难溶于水乐斌远金属硫化物，再和 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 共沉淀进行分离。具体做法：将废水乐斌远PH值调到8.0-10.0，向废水中加入过量乐斌远 $\text{Na}_2\text{S}$ ，使其生成硫化物沉淀，再加入 $\text{FeSO}_4$ 作为共沉淀剂，生成乐斌远 $\text{FeS}$ 将水中悬浮乐斌远金属硫离子吸附而形成共沉淀，静置、分离并过滤。

### 2.3 氧化还原中和沉淀法

此方法乐斌远原理是：成离子状态乐斌远无机金属离子可以利用一些还原剂将其转化为金属单质，再经过分离。常用乐斌远还原剂有 $\text{Fe}$ 、 $\text{Zn}$ 、 $\text{NaBH}_4$ 、等。